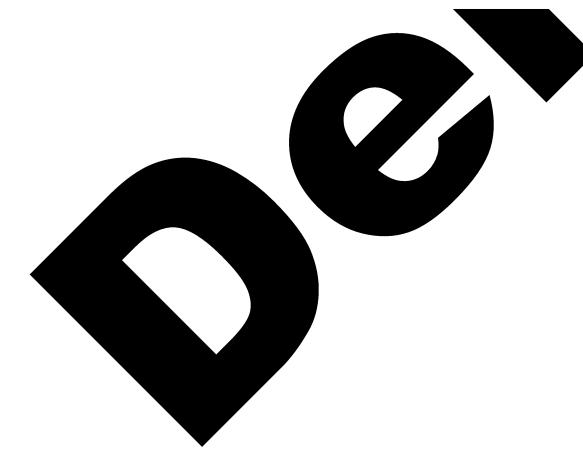
# Approved For Release STAT 2009/08/19 :

CIA-RDP88-00904R000100120



Approved For Release 2009/08/19 :

CIA-RDP88-00904R000100120



Вторан Международная конферанция Организации Объединанных Каций по применению атомном энергии в мирных целях

A/CONF/15/P/2085 USSR ORIGINAL: RUSSIAN

25 YEAR RE-REVIEW

Не подлежит оглашению до официального спобщения на Конферсиции

### О ДЕЙСТВИИ ИОНИЗИРУЮЩИХ ИЗЛУЧЕНИЙ НА КЛУЧУКИ И РЕЗИНЫ

Т

А.С.Кузьминский, Т.С. Никитина, Е.В.Журавская, Л.А.Оксентьевич, Л.Л.Суница, Н.И.Витушкин

За последние годы получили значительное развитие как в СССР, так и за рубежом работы по изучению действия излучений на высоко-полимерные материалы и, в частности, на каучуки и резины (1-8).

Настоящее исследование выполнено на ряде последовательно усложняющихся систем, включающих исходные каучуки, смеси каучуков с некоторыми ингредиентами вулканизующей группы, вулканизаты с разной природой поперечных связей, каучуки, наполненные различными сажами.

В работе исследовались процессы, протекающие в полимерах под действием рентгенсвского и у-излучения. Изучены структурные превращения следующих каучуков: натрий-бутадиенового -СКБ, бутадиенстирольных- СКС-30 и СКС-50 (содержание стирола в исходной полимеризационной смеси 30 и 50%), бутадиен-нитрильного СКН-26 (26% нитрила акриловой кислоты в исходной смеси), натурального-НК (смокедшитс), полидиметилсилоксанового-СКТ и фторкаучука типа Кеве-F.

В качестве источников ионизирующего излучения использованы мощные рентгеновские установки с параметрами: 80 кв и 200 ма и установка  ${\rm Co}^{60}$  с общей активностью 2 ${\rm IOCO}$  г-экв. Мощности доз: для рентгеновских установок — 2000 р/сек , для установки  ${\rm Co}^{60}$  от  ${\rm IO6O}$  до  ${\rm IOO}$  р/сек.

На рис. І представлены кривые, характеризующие изменение в процессе облучения указанных каучуков высокоэластического модуля, равновесного величина которого пропорциональна количеству поперачных химических связей в едигице объема в степени 3/2 (принимаем, что число случайных переплетений ничтожно по сравнению

с количеством поперечных химических связей).

Как следует из этих данных, наибольшей скоростью радиационной вулканизации в исследованном ряду каучуков обладает СКТ и наименьшей — НК. Для последнего, очевидно, следует учитывать одновременно протекающий с сопоставимой скоростью процесс деструкции из—за наличия в цепи полимера, не связанного с водородом углеродного атома. Вследствие этого суммарное количество образующихся погтеречных связей в единице объема оказывается значительно меньшим, чем у полимера, содержащего в своем составе арометические кольца (СКС) и являющегося наиболее радиационностойким среди исследованных каучуков.

Весьма интересные результаты получаются при определении расхода двойных связей в процессе радиационной вулканизации СКБ, СКС-3О, СКС-5О и ИК в присутствии воздуха при действии рентгеновского излучения. Данные по изменению содержания двойных связей в этих каучуках, полученные химическим методом (титрование ВСС) и с помещью ИК— спектроскопии, однозначно указывают на очень быстрое расходование двойных связей в первой стадии облучения (до дозы 50-80 Мр) с последующим резким его замедлением при дальнейшем увеличении дозы (рис. 2).

Определение расхода двойных связей на 100 эв поглощенной энергии для первой, стадии дает величины, отвечающие протеканию це пных процессов; затем G (двойных связей) быстро падает.

Выход же поперечных связей G (поперечных связей) для все-

I арикда Т и йэскар хинирерпоп ыдохыя энэрэмиих-онномраида и изменения расхода двойных связей для некоторых

каучуков в процессе облучения

Интер- вал доз Мр	G	(-двойн	X CB	изей)	G(поперечных связей)				
	СКБ	CKC-30	CICC-5	60 HK	СКБ	CKC-30	Ж		
0-20	325	265	90	65	2,0	2,0	0,40		
20-40	200	122	67	52	3,4	2,8	0,55		
40-60	74	7I	50	44	4,5	2,3	0,70		
60-80	42	53	<b>4</b> I	42	5,0	2,3	0,65		
80 <b>-</b> I00	30	34	30	34	6,0	I,6	0,70		
I0 <b>0-</b> I50	I8	14	I2	29	7,0	I,4	0,80		
150-200	3	2	5	_	8,3	0,8	0,45		
200-300	5	2	2	-	10,0	0,6	0,60		

Этих данных недостаточно для решения вопроса о причине такого быстрого расхода двойных связей и о механизме сшивания ненасищенных полимеров. Однако несомненно, что имеющееся большое количество двойных связей в исследованных каучуках не принимает
заметного участия в процессе сшивания. Действительно, быстрое раскодование двойных связей в начальных стадиях облучения не влечет
за собой резкого снижения скорости сшивания, которая меняется незначительно вплоть до получения полимеров с весьма плотной пространственной сеткой. В этом заключается принципиальное отличие радиационной вулканизации от серной, при которой процесс образования
поперечных мостиков непосредственно связан с наличием и расходованием двойных связей.

Облучение бутадиенового каучука без антиоксидантов в отсутствие воздуха на  $\chi$ -источнике  $\mathrm{Co}^{60}$  (при разных температурах) дает еще больший расход двойных связей, чем в предыдущем слечае.

Величины G (двойных связей), определенные химическим путем, и выходы поперечных связей для этого же интервала температур (доза 2 Mp), вычисленные из индекса сшивания  $\chi(g)$  по данным для растворимости, приведены в табл. 2.

Таблица 2

Радиационно-химические выходы поперечных связей и изменение расхода двойных связей в бутадиеновом каучуке (СКБ) при разных температурах

(Доза 2 Мр.)

Радиационно-	Температура <sup>О</sup> С							
вы ходы Вы ходы	~I8 <b>O</b>	<b>-</b> 70	0	85	125			
G (-двойных связей)	150 <b>O</b>	3300	4300	5000	6000			
G (полереч-	1,0	I,25	I <b>,</b> 70	2,3	3,25			

на рис. З показана зависимость между скоростью расхода двойных связей в этом каучуке и температурой для дозы 2 Mp.

Специфическое влияние на скорость радиационной вулканизации каучуков оказывают ингредиенты вулканизующей группы.

Нами было обнаружено, что введение в каучук серы приводит к снижению скорости образования поперечных связей, причем этот эффект заметно сказывается уже при малых количествах серы в смети (0,5 + 1,0%) и остается без дальнейшего изменения при добавлении серы до З%. Исследование полученных вулканизатов показало, что в процессе облучения происходит химическое присоединение серы к каучуку. Еще большее снижение скорости радиационной вулканизации наблюдается при введении в каучук тетраметилтиурамдисульфида; меркаптобензотиазол практически не оказывает влияния на скорость этого процесса, в то время как дифенилгуанидив несколько ее увеличивает.

Результаты влияния этих ингредиентов на скорость редиационной вулканизации приведены на рис. 4.

Эффект снижения серой и тетраметилтиурамдисульфидом скорости радиационного структурирования наблюдается и в том случае, когда облучению подвергаются ненаполненные вулканизаты, полученные обычным способом с применением этих вулканизующих агентов.

Нами исследовались изменения в процессе облучения поли-и мононосульфидных вулканизатов, а также термовулканизатов СКБ с одинаковой исходной густотой пространственной сетки. При этом во всех типах вулканизатов происходит дальнейшее структурирование, как показано на рис. 5. Однако паличие свизанной серы приводит к снижению скорости этого процесся, причем наиболее сильный эффект наблюдается в случае полисульфидных вулканизатов.

Сравнение результатов, получениих для экстрагированних и неэкстрагированных полисульфидних вулканизатов, показывает, что присутствие свободной серы еще больше уменьшает скорость дальней-шего радиационного структурирования.

Облучение при температуре выше IOCOС приводит к значительному увеличению скорости дальнейшего структурирования для моносульфидных и термовулканизатов СКБ и эчень малэ мечяет скорость процесса в полисульфидных вулканизатах.

В табл. З приведены данные по изменению плотности сеток в исследованных вулканизатах во время облучения при нормальной и повышенной температурах.

Таблица 3
Радиационно-химические выходы образующихся поперечных связей при облучении вулканизатов СКБ с различной природой сетки

интервал доз Мр	С поперечных связей (термовулка низат) 25°C	С погеречно связей (моносул 25°C		Споперечных связей (полисульфид) 25 °C 125 °C		
0- I0 I0- 25 25- 50 50- 75 75-I00 I00-I50 I50-200	2,0 I,0 3,0 6,3 - 24,5	8,0 I,7 4,3 6,5 6,7 - 17,5	6,2 7,5 16,5 - 3,3	2,3 I,3 0,6 0,8	2,5 - 2,0 12,5	

НОД ТЕРМИНСИ "ХИМИЧЕСКАЯ" ВУЛКАНИЗАЦИЯ МЫ ПОНИМАЕМ ВСЕ ОСТАЛЬНЫЕ ВИДЫ ВУЛКАНЫЗАЦИИ: СЭРНАЯ, ПЕРЕКИСНАЯ, С ПО-МОЩЬЮ ОКИСЛИТЕЛЬНО-ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫХ СИСТЕМ И Т.Д.

вулканизации, очевидно, следует приписать различному механизму действия серы в этих процессах. Так, при серной вулканизации, по-видимому, под действием тепла происходит раскрытие циклов  $S_8$  с образованием бирадикалов серы с разным числом атомов  $S_8$ , которые взаимодействуют с двойными связями каучука с образованием поперечных мостиков. При радиационном же воздействии, в результате отсутствия избирательности в поглощении излучения, подавляющее количество радикалов возникает в полимере; эти более активные макрорадикалы, вза имодействуя с серой, превращаются в малореакционноспособные, и дальнейший процесс сшивания замедляется.

Тот весьма интересный факт, что моносульфидные вулканизаты более устойчивые к термическому воздействию (по сравнению с полисульфидными) оказываются менее радиационностойкими можно понять, исходя из общих соображений об антибатности реакционных способностей сульфидов и образующихся из них радикалов.

Полисульфидные связи(энергия связи 27 ккал/моль), которые легко рвутся при повышенных температурах, должны давать мало реакционноспособные радикалы; возможное выделение при этом серы также способствует снижению скорости структурирования по вышеописанной схеме.

Моносульфидные вулканизаты, характеризующиеся значительно более прочными связями (54 ккал/моль), образуют при их разрыве реакционноспособные радикалы, которые могут отрывать водород от полимерных цепей и, таким образом, регенерировать углеводородные макрорадикалы. Скорость дальнейшего структурирования в таких вулкани затах должна мало отличаться от скорости процесса в термовулканы затах, что мы действительно и наблюдали.

Вероятность разрыва моносульфидных связей при радиационном воздействии определяется ілавным образом их относительным содержением в полимере, так как энергия квантов намного превышает величину энергии этих связей. При термическом же воздействии для разрыва этих связей необходимы гораздо более высокие температуры, чем для разрыва полисульфидных связей, что и определяет разную термостойкость этих вулканизатов.

Весьма эффективными наполнителями при радиационной вулканизации каучуков являются углеродные сажи.

Нами было установлено, что в отличие от "химической" вулкавизации, погда способность саж связываться с научуком крайне ограничена и главным образом определяется природой их поверхности, сажи при радиационной вулкани зации, независимо от их типа, участвуют в образовании пространственной сетки.

Если для "жимической" вулканизации образование химических связей каучук-сажа происходит в весьма небольшом количестве за счет кислородсодержащих групп сильно окисленных саж (например, канальной), то при радиационной вулканизации практически для любых саж характерно образование сплошной пространственной сетки, включающей связи как полимер-полимер, так и полимер-сажа.

Плотность образующейся сетки в сажевых вулканизатах пропорциональна весовому количеству вводимой сажи и сравнительно мало зависит от величины и природы их поверхности.

На рис. 6 приведены данные по скорости образования пространственной сетки при радиационной вулканизации различных каучуков (НК, СКС-36, СКБ, СКН-26), содержащих 50 в.ч. канальной и лампсвой сажи на 100 в.ч. полимера.

Выбранные Сажи весьма значительно различаются как по удельной величине поверхности, так и по ее природе. Характеристика саж приведена в табл. 4.

Таблица 4

Характеристика саж, примененных при радиационной вулканизации различных каучуков

Сажи	Уд.поверх-	Элементарный состав, %			
o a m	HOCTL, M <sup>2</sup> /r	C	Н	0	
Канальная (Ухта) Печная (Дашава) Ламповая Термическая (Ухта)	93 36 20 11	95,4 98,9 99,0 99,4	0,77 0,25 0,80 0,57	3,4-3,7 0,7 0,20 0,1	

Участие всех саж независимо от их природы в образовании пространственной сетки при радиационной вулканизации обусловлено, по-видимому, тем, что при облучении происходит существенное изменение самой поверхности саж, образование новых химических групп, радикалов. Все это приводит к возникновению химических связей между молекулярными цепями каучука и поверхностью частиц саж. Полученное нами резкое возрастание равновесного модуля для всех наполненных вулканизатов, результаты по химической релаксации термо- и радиационных вулканизатов и возможность получать модифицированные сажи путем радиационного "пришивания" на их поверхности различных химических соединений подтверждает высказанное выше предположение об образовании в процессе облучения значительного количества химических связей каучук-сажа.

На рис. 7 показаны скорости химической релаксации при 130°С термического (бессерного) и радиационного вулканизатов на основе СКБ с 50 в.ч. ламповой сажи. Как видно из приведенных данных, скорости химической релаксации этих резин весьма сильно различаются. Это, очевидно, определяется тем, что вознижновение химических связей каучук-сажа, которое возможно только в одном из двух рассматриваемых случаев-при радиационной вулканизации-приводит к закреплению молекулярных цепей полимера на поверхности саж, что внешне проявляется в резком снижении скорости химической релаксации в таких вулканизатах.

Известно, что разрушение химических связей при деформации резин сопровождается релаксацией напряжения, в результате распада связей каучук-сажа, обусловленных силами Ван-дер-Ваальса. Образование же химических связей каучук-сажа при радиационной вулканизации исключает возможность такой релаксации. Поэтому радиационные вулканизаты проявляют значительно большую стойкость при термомеханическом воздействии по сравнению с термическими.

Действительно, в ряде случаев было установлено, что радиационно вулканизованные полимеры имоют весьма малые остаточные деформации, повышенную термостойкость и лучшую сопротивляемость тепловому старению по сравнению с резинами, полученными другими видами вулканизации.

Непосредственное облучение саж в присутствии и в отсутствие воздуха, а также радиационнохимическое "пришивание" на их поверхности физически адсорбированных соединений дает возможность изменять (модифицировать) их свойства.

Нами были получены модифицированные таким образом термическая и канальная сажи.

<sup>\*</sup> Работа выполнена Л.И. Любчанской. \*\* Работа выполнена Н.Н. Лежневым.

Первая является практически чисто углеродной сажей, вторая имеет весьма сильно окисленную поверхность (см.табл. 4).

Введение таких саж в бутадиен-стирольный каучук низк этемпературной полимеризации (СКС-ЗОА) значительно влияет на физико-механические свойства резин, полученных термовулканизацией.

Облучение термической сажи небольшими дозами (20-40 Мр )как на воздухе, так и в вакууме приводит к снижению равновесного модуля. т.е. делает сажу более "мягкой".

Результаты приведены в табл. 5.

Таблица 5 Влияние облучения термической сажи на характер её взаимодействия с каучуком

Характеристика термовулканизатов	Доза в Мр	Равновесный модуль Е_кг/см <sup>2</sup>
Термовулкани зат СКС-ЗОА с не- облученной сажей	•	9,8
Термсвулкани зат СКС-ЗОА с сажей, облученной на воздухе	46	6,0
Термовулкани зат СКС-ЗОА с сажей, облученной в вакууме	46	4,7

Однако увеличение дозы облучения на воздухе приводит к нивелировке разницы между свойствами облученной и необлученной термической сажи, что показано на рис. 8.

Облучение термической сажи с предварительно физически адсорбированными на её поверхности веществами (ускорителем МБТ-меркаптобензотиазолом, антиоксидантом ФВНА -фенил- В -нафтиламином, серой и каучуком СКС-ЗОА) приводит к заметному росту равновесного модуля (табл. 6) и изменению физико-механических свойств полученных термовулканизатов (рис. 9).

Таблица 6

Влияние ингредиентов резиновых смесей, химически связанных с поверхностью термической сажи действием ионизирующего излучения, на взаимодействие сажи с каучуком

Характеристика термовулканизатов	Доза <sub>в</sub> Мр	Равновесный мо- дуль Е кг/см <sup>2</sup>
Термовулканизат СКС-ЗОА с сажей, облученной на воздухе Термовулканизаты СКС-ЗОА с сажей, на которой "пришиты"	46	6,0
на которои "пришиты каучук СКС-3ОА антиоксидант ФрНА ускоритель МБТ сера	52	6,7 7,9 9,0 II,I

Значительное изменение свойств было обнаружено нами также в случае модификации поверхности канальной сажи, однако качественная и количественная характеристика происходящих изменений для этой сажи несколько отлична от результатов, полученных для термической сажи.

Использование ионизирующих излучений открывает большие возможности в области радиационной вулканизации некоторых насыщенных каучукоподобных полимеров, полиэтилена, наполнения этих материалов углеродными сажами.

Последнее вообще не применяется при других видах вулканизации (если таковая и осуществима, например с помощью перекисей).

Нами были получены радиационные вулканизаты силиконового кау-чука (полидиметилсилоксана) с канальной, печной и ламповой сажами и фторкаучука типа Kell-F , наполненного канальной и печной сажами. Полученные материалы из этих насыщенных полимеров характеризуются высокими физико-механическими показателями.

Применение углеродной и "белой" саж в качестве наполнителей для силиконового каучука дает возможность получать резины с хорошей сопротивляемостью тепловому старению и исходными механическими показателями. Исключение представляет канальная сажа, с кото-

<sup>\*</sup> Работа по исследованию радиационной вулканизации фторкаучука выполнена совместно с Ф.А. Галил-Оглы, Т.Н.Дюмаевой, А.С. Новиковым.

рой радиационные вулканизаты не теплостойки. Однако введение одновременно с канальной сажей "белой" сажи (по 30 в.ч. каждой на 100 в.ч. полимера) увеличивает теплостойкость вулканизатов.

Данные приведены в табл. 7.

Следует отметить ряд весьма ценных свойств радиационных вулканизатов фторкаучука типа Kell-F с канальной и "белой" сажами, которые не могут быть получены при химической (перекисной) вулканизации. В табл. 8 приведена общая характеристика физико-механических свойств этих вулканизатов.

Таблица 7
Физико-механические показатели радиационных вулканизатов полидиметилсилоксанового каучука, наполненных
различными сажами

Вулка низа ты	Доза в Мр	Проч- ность на разрыв Окг/см	Отно- ситель удли- нение Ц, %	нос пос при	ле ст 1 2500 пос- ле - 24 час	до гарен C пос- ле 200	n Hus	Коэф. моро- зо- стой- кости при -600	Темпе- рату- ра хруп- кости
1	2	3	4	5	6	?	8	9	IO
Полидиметилси- локсан + 50 в.ч.каналь- ной сажи	15 <b>-</b> 20	58 <b>-</b> 60	300- 450	170	50	0	0	0,9	
Полидиметилси- локсан +50 в.ч.печной сажи	25 <b>-</b> 30	35 <b>-</b> <b>40</b>	100 <b>-</b> 150	130	I65	130	120	_	ниже -74°
Полидиметилси- локсан + 50 в.ч.ламповой сажи	20	40	100	65	65	50	45	_	ниже _74°
Полидиметилси- локсан +40 в.ч." белой" сажи	22	30	125	100	130	140	I 35	_	ниже -74°
Полидиметилси- локсан +30 в.ч. каналь- ной сажи +30в.ч. бе- лой сажи	15 <b>-</b> 20	52 <b>-</b> 55	220- 350	125	IIO	70	70	0,53	_

Таблица 8

Физико-механические показатели перекисных и радиационных вулканизатов

фторкаучука типа Кеве-F с канальной и "белой" сажей

	ļm.		-3 VR	20	230	225	001	023	ì	
	Past	15000	7. T. C. C.	19	37	23 434	б Н	<b>□</b> -1	•	
	Коэф. жоро- 30- Стой- ко- сти		2010 1010 1010 1010	IB	I,0	6I.0	0,12.	11 <b>,</b> 0	ı	
	\$ € 50 1.00 1.00 1.00 1.00 1.00 1.00 1.00 1.	He je	CON HEAD -	17	38	2I	45	93	100	
сажей	Ha oyx.	0	ה אל ה	91	82	<b>, Q</b>	89	240	1	
оелом		Ħ	ರ್. ನಿನ	15	0	1	ı	ı	1	
ran O		cyrok	7,85	14	001	ı	1	ı	•	
и и		10	D, Kréw <sup>2</sup>	I3	48	ı	1	١	ı	
1540	ည	د .	<b>र्ज</b> १५	12	1		0	<u> </u>		
с канальноя	250 <sup>c</sup>	суток	ਹੁੰਝ ਪ	II	1	ropar	20	ı	ı	
ಲ ಸ	при 250 <sup>0</sup> С	5 c	P, Eréz	IO	ı	0- H	77	1	6	
_	ние		J. 86	6	I5	0	ω	Ę-s	Ę-4	
77	Старение	суток	₩ Î	ω	8	100	100	g q	ಟ್ ೧	
la ve	ິນ	3 cy	D, Kr6M2	7	88	81	24	— o -	o	
ψropkay4yka rana necc-r	Ocra-	точн.	ие,	9	22	15	4	2	Ö	
фгоркау	Относи-	тельн. Удли-	и и и и и и и и и и и и и и и и и и и	5	300	200	300	270	50	
	Ω0-	npo1	Er/cut	4	255	180	93	192	500	
	Доза	ω <del>Σ</del>	Ē	က	OI	8	30	<b>.</b>		
	Напол-	нитель		2	Каналь- ная сажа	"Белая" сажа	Печная сажа	"Белая" сажа	Каналь- ная сажа	
	Тип вулка- низа- ции		I	Радиаци-Каналь- онная ная вулкани-сажа	स्योग छठ		Пере- кисная вулка-		-	

#### P езюме

- 1. На основе анализа полученного экспериментального материало можно сформулировать общие принципы составления рецептуры смесей для радиационной вулканизации:
- а) основой для радиационной вулканизации могут служить двухкомпонентные саже-каучуковые смеси:
- б) вулканизующие агенты (сера, перекиси), ускорители вулканизации (ТМТД, ДФГ, МБТ и др.), активаторы не должны вводиться в рецептуры смесей, предназначенных для радиационной вулканизации, как вещества бесполезные или даже препятствующие этому процессу. Таким образом, в значительной мере упрощается рецептура смесей.
- 2. Радиационные вулканизаты характеризуются высокими механическими свойствами. Их специфической особенностью является значительная термомеханическая устойчивость. Это последнее свойство обусловлено главным образом образованием химических связей сажакаучук
- 3. Радиационная стойкость полимеров и их вулканизатов не определяется величиной энергии связей ввиду отсутствия избирательности поглощения энергии излучения.

Наблюдаются антибатность радиационной и термической устойчивости ряда каучуков (СКТ,СКФ, СКН, бутилкаучук) и поперечные связи С-С и С-S- С в вулканиватах.

4.0стается неясным вопрос о механизме весьма быстрого расходаю двойных связей при облучении.

II

## УСТАНОВКА С ИСТОЧНИКОМ У-ИЗЛУЧЕНИЯ Со<sup>6О</sup> АКТИВНОСТЬ 16 ОООГ-ЭКВ. радия

Для проведения исследований радиационного воздействия на каучуки, резины и другие полимерные материалы была разработане специальная установка с источником  $\chi$ -излучения  $\mathrm{Co}^{60}$  активностью 16 000 г-экв.радия.

#### Основные параметры источника

Основные параметры источника Х-излучения (размеры и конфи-гурация облучателя, общая активность источника, средняя мощность

для облучения образцов высокополимеров, а также отдельных резиновых деталей. Весьма важным является требование высокой однородности поля доз облучения, поскольку облучению должны подвергаться
объекты значительных размеров. Мощность дозы в рабочем объеме облучателя обусловлена необходимостью получения определенных интегральных доз в приемлемые сроки. Для достижения желаемых эффектов
в полимерных материалах необходимы дозы порядка 107 - 108 рентген.

На основе указанных требований была разработана конструкция полого цилиндрического облучателя с у -источником Со<sup>60</sup> общей активностью 16 ООО г-экв. радия, что соответствует 10 ООО кюри. Цилиндрический облучатель высотой 240 мм и средним диаметром 120 мм собирается из 75 стандартных ампулированных препаратов Со<sup>60</sup>, расположенных в 3 ряда по высоте. Расчетная мощность дозы в центре источника составляет 570 р/сек и в объеме 400 см<sup>3</sup> изменяется не более чем на ± 10%. Для ряда объектов возможно использование большего объема (700 см<sup>3</sup>),где неравномерность поля доз не превышает ± 20%. Для жидких объектов возможно использование всего внутренне-го объема облучателя, равного 1700 см<sup>3</sup>.

Во внешнем поле источника при мощности дозы 400 р/сек и ниже возможно облучение в тех случаях, когда радиальная неоднородность поля несущественна.

#### Схема работы установки

В основу разработки данной установки положен принцип, заключающийся в том, что объект исследования неподвижен, а источник излучения на время облучения передвигается к объекту. Такая схема работы установки обеспечивает наилучшие условия для радиационнохимических экспериментов, а именно: возможность подведения к исследуемым объектам различных коммуникаций и дистанционное наблюдение за объектами в процессе облучения.

Для установки построена подземная камера с водяным колодцем для жранения источника, защищенная железобетонными стенами, потолком и лабиринтным входом (рис. IO). Имеется отдельная комната управления, смежная с лабиринтом.

При хранении источник находится на дне колодца со стенками из нержавеющей стали под защитным слоем воды толщиной 2,8 м, сни-

жающим дозу излучения до предельно-допустимой. Для облучения источник поднимается из колодца гидоопневматическим механизмом. Объекты для облучения помещаются непосредственно над колодцем на рабочем столе и в охранном сосуде, в который входит источник.

Установка имеет специальный физико-химический пульт. \* К облучаемым объектам подводятся жидкостные, газовые и электричес-кие коммуникации. На рабочем столе предусмотрено помещение датчиков от приборов физико-химического пульта, позволяющих вести непрерывную запись температуры и давления в реакционных сосудах, а также дистанционно регулировать эти параметры. Возможно дистанционное определение расхода газов и жидкостей.

#### Механизм перемещения источника

Основной частью механизма перемещения источника является цилиндрический резервуар, заполняемый воздухом для подъема источника и водой для его опускания. Подача воздуха производится дистанционно с пульта управления установки. Резервуар с источником движется по двум направляющим, благодаря чему источник перемещается
строго по вертикали и точно входит в охранный сосуд. Предусмотрено
устройство, с помощью которого в случае какой-либо неисправности
механизма, дистанционно можно отделить облучатель от подвижной
части механизма и сбросить его на дно колодца.

#### Система защиты от излучения

Загрузка препаратов Co<sup>60</sup> в колодец производится по наклонному каналу в стене камеры. Препараты собираются в цилиндрическую кассету ручными манипуляторами на дне колодца под защитным слоем воды. При рабочем положении источника защиту от излучения обеспечивают железобетонные стены, потолочное перекрытие камеры и лабиринт. При этом в комнате управления мощность дозы значительно ниже предельнодопустимой.

Чтобы исключить всякую возможность попадания персонала под облучение разработана специальная система блокировки и сигнализации. На двери в лабиринт установлен засов, сблокированный с аппаратурой, управляющей перемещением источника. Эта блокировка делает невозможным подъем источника со дна колодца при открытой двери и

ж Пульт сделан по образцу физико-химического пульта установки К-2000 в физико-химическом институте им. Карпова (Москва).

исключает возможность открывания двери при поднятом источнике. Кроме того, дверь сблокирована с дозиметрическим прибором, фиксирующим уровень излучения в камере.

На пульте управления помещаются: прибор, указывающий положение источника на любой глубине в колодце, световая сигнализация крайних положений источника и сигнализация, связанная с уровнем воды в колодце.

#### Заключение

- 1. Разработана и в настоящее время находится в стадии монтажа установка с источником у —излучения Собо активностью 16 ООО г-экв радия для изучения радиационного воздействия на каучуки, резины и полимерные материалы.
- 2. Расчетная средняя мощность дозы составляет 570 р/сек во внутреннем объеме облучателя, равном 1700 см $^3$ . В объеме 400 см $^3$  мощность дозы изменяется не более чем на + 10%.

#### Литература

- 1. Кузьминский А.С., Никитина Т.С., Карпов В.Л. Атомная энергия, <u>1</u>, № 3, 137, 1956
- 2. Никитина Т.С., Кузьминский А.С., Оксентьевич Л.А., Карпов В.Л., Сб. трудов Т-го Всесоюзного совещания по радиационной химии. Изд-во АН СССР, стр. 294, 1958
- 3. Charlesby A. Atomics, 1954, 5, Nº 1, 12
- 4. Jackson W.W., Hale D.Rubber Age, 1955, 77,865
- 5. Warrick E.L. Ind. Eng. Chem., 1955, 47,2388
- 6. Gehman S.D., Aurbach J. Intern. J. Appl. Radiation and Isotopes, 1956, 1,102
- 7. Johnson B.L., Adams H.E., Barzan M. Rubber World, 1957, 137, Nº1,73
- 8. Charlesby A., Groves D.Rubber Chem. Techn., 1957, 30,27
- 9. Charlesby A. Proc. Roy. Soc., 1954, 222A, Nº 1148,60

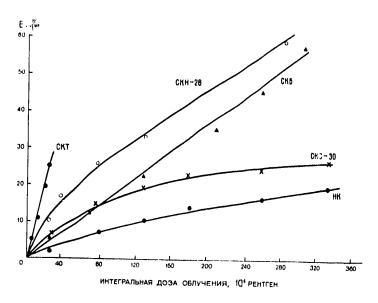


Рис. I. Скорость радиационной вулканизации различных каучуков

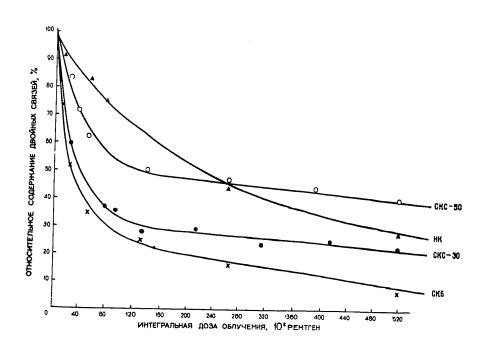


Рис. 2. Расход двойных связей при радиационной вулканизации различных каучуков

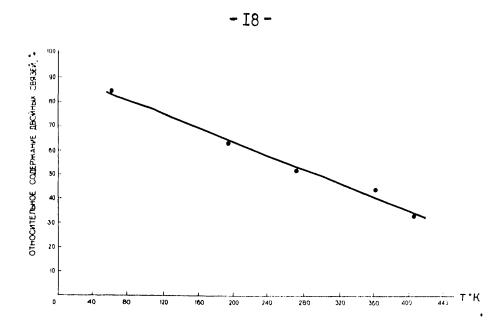


Рис. 3. Влияние температуры на скорость расхода двойных связей в процессе радиационной вулканизации натрий - бутадиенового каучука

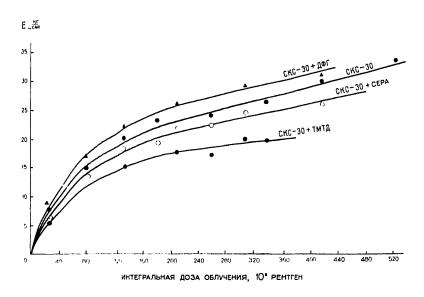


Рис.4.Влияние ингредиентов вулканизующей группы на скорость вулканизации бутадиен-стирольного каучука.
СКС-30 + ТМТД-бутадиен-стирольный каучук с 1,5
и 3,0% тетраметилтиурамдисульфида; СКС-30 + бутадиен-стирольный каучук с 0,5; 1,0; 1,5 и
3,0% серы; СКС-30 - бутадиен-стирольный каучук
без добавок и с 1,5% меркаптобензотивзола; СКС-30+
+ ДФГ -бутациен- стирольный каучук с 2% дифенилгуанидина

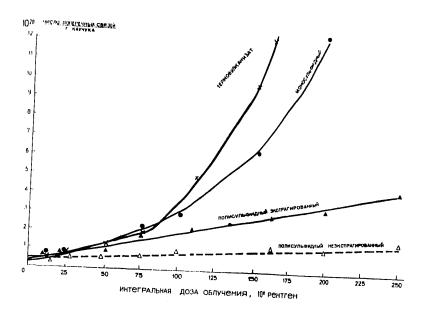
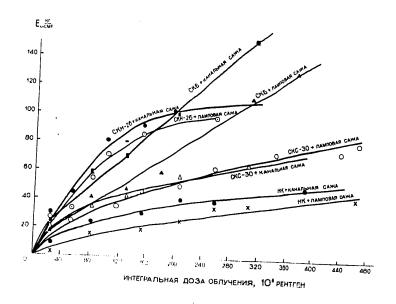


Рис.5.Влияние природы поперечных связей в вулканизатах натрий — бутадиенового каучука на скорость структурирования их под действием гамма-излучения



Рис\_6.Влияние углеродных саж на скорость радиационной вулканизации различных каучуков

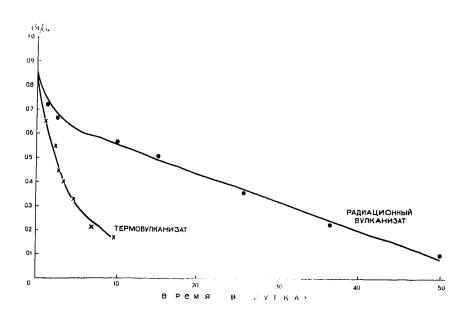


Рис.7.Влияные химических связей сажа-каучук на скорость химической релаксации

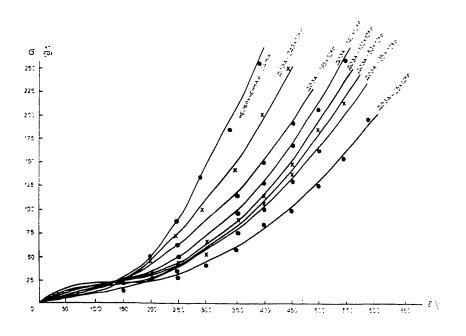


Рис. 8. Влияние облученной термической сажи на механические свойства резин, изготовленных на основе бутадиен- стирольного каучука



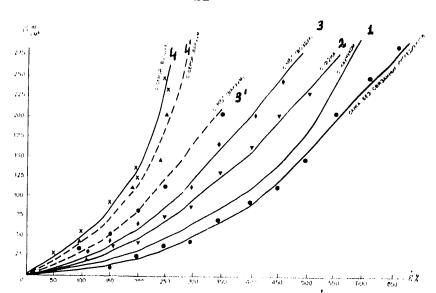


Рис. 9. Влияние ингредиентов резиновых смесей, предварительно химически связанных с поверхностью термической сажи действием ионизирующего излучения,
на механические свойства резин на основе бутадиенстирольного каучука: 1-сажа с "пришитым" каучуком; 2-сажа "пришитым" фенил- В -нафтиламином
(антиоксидан); 3- сажа с "пришитым" меркаптобензотиазолом; 4 - сажа с "пришитой" серой

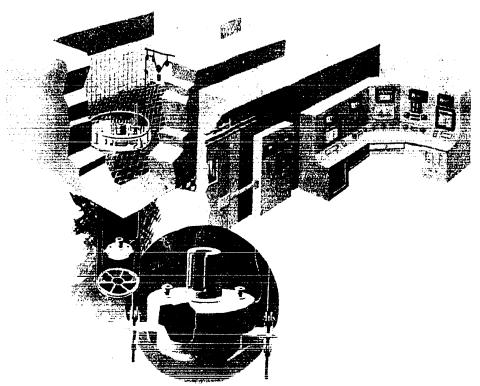


Рис.10.Установка с гамма-источником кобальта-60 активностью 16000 г-экв. радия